

本试题由 kaoyan.com 网友经营着幸福 114 提供

实验操作

考查一些很基础的分析实验操作，关于配溶液、酸碱滴定方面的。比如今年主要考试内容：配 NaOH 溶液，标准 HCl 滴定 NaOH，混合碱的滴定。

3. 物理化学

水的三相点，冰点，临界点，冰点和三相点有区别的原因；热力学第零、一、二、三定律，其中第二定律的两种表达方式；溶液依数性里面融冰加 NaCl 的原因；化学热力学和化学动力学研究范围的区别；Raoult 定律和 Henry 定律；相律的内容；原电池的原理；界面的定义，胶体属于什么体系。

4. 分析化学

分析化学的发展历程（至少问了 5 个人）；常量、微量、痕量（至少 3 个）；少数滴定的原理；F 检验法、t 检验法、格鲁布斯（Grubbs）法、Q 检验法等的使用；消除系统误差的方法；酸碱指示剂的原理；金属离子指示剂的作用原理；重铬酸钾法、碘量法；摩尔法；银量法。

5. 仪器分析

老师比较喜欢问原子发射和原子吸收（至少问了 7 个人）；原子吸收和原子荧光的区别；紫外；磷光和荧光产生机理和区别；锐线光源的两个特点；绿光的波长范围；几种原子化器；石墨炉原子化器工作的四个步骤；电感耦合等离子体光源（ICP）的优点；色谱和电化学方面问的较少。

6. 有机化学

有机的知识也会涉及一点，不过不多，比如蒸馏，蒸发之间的区别。

以上试题来自 kaoyan.com 网友的回忆，仅供参考，纠错请发邮件至 suggest@kaoyan.com。